PATENT COOPERATION REATY

	From the INTERNATIONAL BUREAU				
PCT	To:				
NOTIFICATION OF ELECTION	Assistant Commissioner for Patents				
NOTIFICATION OF ELECTION	United States Patent and Trademark				
(PCT Rule 61.2)	Office				
	Box PCT Washington, D.C.20231				
	ETATS-UNIS D'AMERIQUE				
Date of mailing:					
25 May 2000 (25.05.00)	in its capacity as elected Office				
International application No.:	Applicant's or agent's file reference:				
PCT/EP99/08780	-19043P WO				
teampained filing date.	Priority date:				
International filing date: 15 November 1999 (15.11.99)	16 November 1998 (16.11.98)				
Applicant: CHANDRA, Amita et al					
5.7.4.5.19. y 7.4.11.12. 51. 5.					
4 TO 1 1 OFF to be substituted of the election model					
The designated Office is hereby notified of its election made					
X in the demand filed with the International preliminary	Examining Authority on:				
06 April 2000	06 April 2000 (06.04.00)				
in a notice effecting later election filed with the Interr	ational Bureau on:				
2. The election X was					
was not					
made before the expiration of 19 months from the priority (Rule 32.2(b).	date or, where Rule 32 applies, within the time limit under				

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland Authorized officer:

J. Zahra

Telephone No.: (41-22) 338.83.38

Facsimile No.: (41-22) 740.14.35

4

VERTRAGEBER DIE INTERNATIONALE USAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS

PCT

HEOD 13 MAR 200

.೨೦ FCT

INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

(Artikel 36 und Regel 70 PCT)

Aktenzeichen des Anmelders oder Anwalts		And the state of t					
19043P WO	WEITERES VORGEHEN	siehe Mitteilung über die Übersendung des internationalen vorläufigen Prüfungsberichts (Formblatt PCT/IPEA/416)					
Internationales Aktenzeichen	Internationales Anmeldedatum(Ta	ag/Monat/Jahr) Prioritätsdatum (Tag/Monat/Tag)					
PCT/EP99/08780	15/11/1999	16/11/1998					
Internationale Patentklassifikation (IPK) oder C04B38/04	Internationale Patentklassifikation (IPK) oder nationale Klassifikation und IPK C04B38/04						
Anmelder							
MAX-PLANCK-GESELLSCHAFT Z	UR FÖRDERUNG et al.						
Behörde erstellt und wird dem Ann	nelder gemäß Artikel 36 übermit						
2. Dieser BERICHT umfaßt insgesam	t 4 Blätter einschließlich dieses	s Deckblatts.					
Außerdem liegen dem Bericht ANLAGEN bei; dabei handelt es sich um Blätter mit Beschreibungen, Ansprüchen und/oder Zeichnungen, die geändert wurden und diesem Bericht zugrunde liegen, und/oder Blätter mit vor dieser Behörde vorgenommenen Berichtigungen (siehe Regel 70.16 und Abschnitt 607 der Verwaltungsrichtlinien zum PCT). Diese Anlagen umfassen insgesamt 3 Blätter.							
3. Dieser Bericht enthält Angaben zu I ☑ Grundlage des Bericht II ☐ Priorität	s						
_		nderische Tätigkeit und gewerbliche Anwendbarkeit					
	ng nach Artikel 35(2) hinsichtlich	h der Neuheit, der erfinderischen Tätigkeit und der ngen zur Stützung dieser Feststellung					
VI 🗆 Bestimmte angeführte	Unterlagen						
VII 🛚 Bestimmte Mängel der	internationalen Anmeldung						
VIII 🛛 Bestimmte Bemerkung	gen zur internationalen Anmeldu	ung					
Datum der Einreichung des Antrags	Datum	n der Fertigstellung dieses Berichts					
06/04/2000 08.03.2001							
Name und Postanschrift der mit der internation Prüfung beauftragten Behörde:	onalen vorläufigen Bevollt	mächtigter Bediensteter					
Europäisches Patentamt D-80298 München	Raus	scher M					

Tel. Nr. +49 89 2399 8566

Tel. +49 89 2399 - 0 Tx: 523656 epmu d

INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP99/08780

l. Grund	ilage d	les Beri	ichts
----------	---------	----------	-------

•••								
1.	Dieser Bericht wurde erstellt auf der Grundlage (<i>Ersatzblätter, die dem Anmeldeamt auf eine Aufforderung nach Artikel 14 hin vorgelegt wurden, gelten im Rahmen dieses Berichts als "ursprünglich eingereicht" und sind ihm nicht beigefügt, weil sie keine Änderungen enthalten.)</i> : Beschreibung, Seiten:							
	1-8		ursprüngliche Fassung					
	Pat	entansprüche, Nr.	· :					
	1-9		mit Telefax vom	20/02/2001				
	Zeid	chnungen, Blätter:	:					
	1/2,	2/2	ursprüngliche Fassung					
2.	die	internationale Anme		Bestandteile standen der Behörde in der Sprache, in der ur Verfügung oder wurden in dieser eingereicht, sofern				
		Bestandteile stand gereicht; dabei hand		zur Verfügung bzw. wurden in dieser Sprache				
		die Sprache der Ü Regel 23.1(b)).	bersetzung, die für die Zwecke	der internationalen Recherche eingereicht worden ist (nach				
		die Veröffentlichur	ngssprache der internationalen /	Anmeldung (nach Regel 48.3(b)).				
		die Sprache der Ü ist (nach Regel 55		der internationalen vorläufigen Prüfung eingereicht worden				
3.				nbarten Nucleotid- und/oder Aminosäuresequenz ist die es Sequenzprotokolls durchgeführt worden, das:				
		in der international	len Anmeldung in schriftlicher F	orm enthalten ist.				
		zusammen mit der	r internationalen Anmeldung in d	computerlesbarer Form eingereicht worden ist.				
		bei der Behörde na	achträglich in schriftlicher Form	eingereicht worden ist.				
		bei der Behörde na	achträglich in computerlesbarer	Form eingereicht worden ist.				
				schriftliche Sequenzprotokoll nicht über den ng im Anmeldezeitpunkt hinausgeht, wurde vorgelegt.				
			3 die in computerlesbarer Form entsprechen, wurde vorgelegt.	erfassten Informationen dem schriftlichen				

4. Aufgrund der Änderungen sind folgende Unterlagen fortgefallen:

INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP99/08780

		Beschreibung,	Seiten:				
		Ansprüche,	Nr.:				
		Zeichnungen,	Blatt:			•	
5.	Dieser Bericht ist ohne Berücksichtigung (von einigen) der Änderungen erstellt worden, da diese aus den angegebenen Gründen nach Auffassung der Behörde über den Offenbarungsgehalt in der ursprünglich eingereichten Fassung hinausgehen (Regel 70.2(c)).						
		(Auf Ersatzblätter, die beizufügen).	e solche Än	nderun	gen enthalten	n, ist unter Punkt 1 hinzuweisen;sie sind diesem Bericht	ı
6.	Etw	aige zusätzliche Bem	erkungen:				
V.						lich der Neuheit, der erfinderischen Tätigkeit und de rungen zur Stützung dieser Feststellung	r
1.	Fes	tstellung					
	Neu	heit (N)		Ja: Nein:	Ansprüche Ansprüche	1-9	
	Erfii	nderische Tätigkeit (E	T)	Ja: Nein:	Ansprüche Ansprüche	1-9	
	Gev	verbliche Anwendbark	ceit (GA)	Ja:	Ansprüche	1-9	

2. Unterlagen und Erklärungen siehe Beiblatt

VIII. Bestimmte Bemerkungen zur internationalen Anmeldung

Zur Klarheit der Patentansprüche, der Beschreibung und der Zeichnungen oder zu der Frage, ob die Ansprüche in vollem Umfang durch die Beschreibung gestützt werden, ist folgendes zu bemerken: siehe Beiblatt

Nein: Ansprüche

ZU ABSCHNITT V:

Das folgende Dokument wurde in Betracht gezogen: 1.

D1: US-A-3 681 136 (LEONARD JOHN E ET AL) 1. August 1972 (1972-08-01)

Aus D1 ist ein Verfahren zur Herstellung von Überzügen auf metallische Sustrate bekannt, wobei als Überzug ein eutektisches Gemisch aus AgCl und KCl auf das Substrat aufgeschmolzen wird und anschließend, unter Bildung eines porösen Körpers die KCI-Komponente herausgelöst wird.

Dieses Verfahren dient beispielsweise zur Herstellung von Elektroden (vgl. insbesondere, Spalte 3, Zeilen 19-74; Spalte 5, Zeile 69ff; Spalte 7, Zeile 25-Spalte 8, Zeile 9).

- In D1 findet sich kein Hinweis darauf, daß das poröse Überzugsmaterial als 2. Bestandteil einer elektrochemischen Zelle die Funktion eines Festelektrolyten übernehmen könnte, sowie in der Separationstechnik oder in der Katalyse verwendbar ist.
 - Der Gegenstand der unabhängigen Ansprüche 1,4 und 9 ist daher neu.
- Nachdem der vorliegende Stand der Technik weder das hier zugrunde liegende 3. technische Problem anspricht, geschweige denn eine Problemlösung aufzeigt, erfüllt der vorliegende Gegenstand auch das Kriterium der erfinderischen Tätigkeit.

ZU ABSCHNITT VIII:

Der relevante Stand der Technik wäre in der Beschreibung zu würdigen. Die Beschreibung wäre an die abgeänderten Ansprüche anzupassen.

THIS PAGE BLANK (65975)

RCV. VON: EPA-MUENCHE

- 1 -

PCT-EP99/08780

Max-Planck-Gesellschaft

zur Förderung der Wissenschaften e.V.

19043P WO/MDwr

Neue Ansprüche

- Elektrochemische Zelle, die als Elektrolyten einen porösen ionenleitfähigen Festkörper enthält, welcher durch ein Verfahren, umfassend die Schritte:
 - (i) Herstellen eines fluiden Gemisches, umfassend eine erste Phase, welche eine oder mehrere anorganische ionische Komponenten enthält, und mindestens eine zweite Phase, wobei die erste Phase und die zweite Phase im festen Zustand im Wesentlichen nicht mischbar sind,
 - (ii) Abkühlen des fluiden Gemisches auf eine Temperatur unterhalb des Erstarrungspunkts, um ein festes Phasengemisch mit mindestens einer ersten kristallinen Phase und einer zweiten Phase zu bilden, und
 - (iii) Entfernen der zweiten Phase, erhältlich ist.
- Elektrochemische Zelle nach Anspruch 1,
 da durch gekennzeichnet,
 dass die Poren des Festkörpers mit einem Fluid gefüllt sind.
- Elektrochemische Zelle nach Anspruch 2,
 da durch gekennzeichnet,
 dass das Fluid ein Flüssigelektrolyt ist.

THIS PAGE BLANK (US: 4.

RCV. VON : EPA-MUENCHE

- 4. Verwendung eines porösen ionenleitfähigen Festkörpers, welcher durch ein Verfahren, umfassend die Schritte:
 - (i) Herstellen eines fluiden Gemisches, umfassend eine erste Phase, welche eine oder mehrere anorganische ionische Komponenten enthält, und mindestens eine zweite Phase, wobei die erste Phase und die zweite Phase im festen Zustand im Wesentlichen nicht mischbar sind,
 - (ii) Abkühlen des fluiden Gemisches auf eine Temperatur unterhalb des Ersterrungspunkts, um ein festes Phasengemisch mit mindestens einer ersten kristallinen Phase und einer zweiten Phase zu bilden, und
 - (iii) Entfernen der zweiten Phase, erhältlich ist, als Elektrolyt.
- 5. Verwendung nach Anspruch 4,
 d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t ,
 dass der poröse ionenleitfähige Festkörper als Festelektrolyt eingesetzt wird.
- 6. Verwendung nach Anspruch 4 oder 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Poren des ionenleitfähigen Festkörpers mit einem Flüssigelektrolyten gefüllt sind.
- 7. Verwendung einer elektrochemischen Zelle nach einem der Ansprüche1 bis 3 als Sensor.
- 8. Verwendung nach Anspruch 7 zur Bestimmung von Gasen.
- 9. Verwendung eines porösen ionenleitfähigen Festkörpers, welcher durch ein Verfahren, umfassend die Schritte:

RCV. VON: EPA-MUENCHE



- 3 -

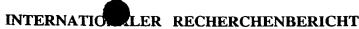
- (i) Herstellen eines fluiden Gemisches, umfassend eine erste Phase, welche eine oder mehrere anorganische ionische Komponenten enthält, und mindestens eine zwelte Phase, wobei die erste Phase und die zwelte Phase im festen Zustand im wesentlichen nicht mischbar sind,
- (ii) Abkühlen des fluiden Gemisches auf eine Temperatur unterhalb des Erstarrungspunkts, um ein festes Phasengemisch mit mindestens einer ersten kristallinen Phase und einer zweiten Phase zu bilden, und
- (iii) Entfernen der zweiten Phase, erhältlich ist, in der Separationstechnik oder in der Katalyse.

PCT

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

(Artikel 18 sowie Regeln 43 und 44 PCT)

Aktenzeichen des Anmelders oder Anwalts	WEITERES siehe Mitteilung üt	siehe Mittellung über die Übermittlung des Internationalen Recherchenberichts (Formblatt PCT/ISA/220) sowie, soweit		
19043P WO	VORGEHEN zutreffend, nachst	ehender Punkt 5		
Internationales Aktenzeichen	Internationales Anmeldedatum	(Frühestes) Prioritätsdatum (Tag/Monat/Jahr)		
PCT/EP 99/08780	(Tag/Monat/Jahr) 15/11/1999	16/11/1998		
Anmelder				
MAX-PLANCK-GESELLSCHAFT z.	FÖRDERUNG DER et al.			
Dieser internationale Recherchenbericht wurd Artikel 18 übermittelt. Eine Kople wird dem Int Dieser internationale Recherchenbericht umfa	temationalen Büro übermittelt.	de erstellt und wird dem Anmelder gemäß		
		inten Unterlagen zum Stand der Technik bei.		
Grundlage des Berichts				
a. Hinsichtlich der Sprache ist die inte	rnationale Recherche auf der Grundlage der Jereicht wurde, sofern unter diesem Punkt nie	internationalen Anmeldung in der Sprache chts anderes angegeben ist.		
Die Internationale Recherch Anmeldung (Regel 23.1 b))	e ist auf der Grundlage einer bei der Behörd durchgeführt worden.	le eingereichten Übersetzung der Internationalen		
b. Hinsichtlich der in der internationale Recherche auf der Grundlage des S	n Anmeldung offenbarten Nucleotid— und/ d Sequenzprotokolls durchgeführt worden, das	oder Aminosäuresequenz ist die internationale		
<u> </u>	Idung in Schrifticher Form enthalten ist.			
zusammen mit der internation	onalen Anmeldung in computerlesbarer Form	n eingereicht worden ist.		
bei der Behörde nachträglic	h in schriftlicher Form eingereicht worden ist	L		
	h in computerlesbarer Form eingereicht word			
Die Erklärung, daß das nach internationalen Anmeldung	hträglich eingereichte schriftliche Sequenzpr Im Anmeldezeitpunkt hinausgeht, wurde vorg	otokoll nicht über den Offenbarungsgehalt der gelegt.		
Die Erklärung, daß die in co wurde vorgelegt.	mputerlesbarer Form erfaßten Informationer	n dem schriftlichen Sequenzprotokoll entsprechen,		
2. Bestimmte Ansprüche hal	ben sich als nicht recherchierbar erwiese	n (slehe Feld I).		
3. Mangelnde Einheitlichkeit	der Erfindung (siehe Feld II).			
4. Hinsichtlich der Bezeichnung der Erfin	dung			
	pereichte Wortlaut genehmigt.			
wurde der Wortlaut von der	Behörde wie folgt festgesetzt:			
	KÖRPER, DEREN HERSTELLUNG	UND VERWENDUNG		
5. Hinsichtlich der Zusammenfassung				
wurde der Wortlaut nach Re	ereichte Wortlaut genehmigt. gel 38.2b) in der in Feld III angegebenen Fa einnerhalb eines Monats nach dem Datum d ellungnahme vorlegen.	assung von der Behörde festgesetzt. Der Ier Absendung dieses internationalen		
6. Folgende Abbildung der Zeichnungen i	st mit der Zusammenfassung zu veröffentlich			
wie vom Anmelder vorgesch	nlagen	X keine der Abb.		
weil der Anmelder selbst ke	ine Abbildung vorgeschlagen hat.			
weil diese Abbildung die Erf	indung besser kennzelchnet.			
•				



PCT/EP 99/08780

A. KLASSI IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C04B38/04 G01N27/407							
Nach der In	sternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	ssifikation und der IPK						
B. RECHE	RCHIERTE GEBIETE							
Recherchie IPK 7	Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 C04B G01N							
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so	weit diese unter die recherchierten Gebiete	fallen					
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	arne der Datenbank und evtl. verwendete	Suchbegriffe)					
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN							
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erlorderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.					
X	US 3 681 136 A (LEONARD JOHN E ET 1. August 1972 (1972-08-01) Spalte 2, Zeile 23 -Spalte 4, Zei Spalte 5, Zeile 51 -Spalte 6, Zei Spalte 7, Zeile 25 -Spalte 8, Zei Abbildungen 2,3; Tabellen 1,2	le 26 le 53	1-14					
A	EP 0 499 639 A (ISHIKAWAJIMA HARI IND) 26. August 1992 (1992-08-26) Spalte 1, Zeile 3 - Zeile 11; Ans Spalte 8, Zeile 5 -Spalte 10, Zei	1,10-12						
A	US 5 017 518 A (HIRAYAMA YASUHIKO 21. Mai 1991 (1991-05-21) Spalte 2, Zeile 55 -Spalte 3, Zei 		1					
	tere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu nehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie						
*Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem der Prioritätsdatum veröffentlichtung oder der Prioritätsdatum veröffentlichtung von der dem benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlichtung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist "T" Spätere Veröffentlichtung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist "T" Spätere Veröffentlichtung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlichtung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlichtung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlichtung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlichtung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlichtung ist veröffentlichtung veröffentlicht worden ist "T sender dem follicht, kollidiert, sondern pur zum deliegenden Prinzips oder der Prinzips oder der internationalen Anmeldedatum "T veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindum ausg								
Datum des	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Re	echerchenberichts					
1	5. März 2000	22/03/2000						
Name und I	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehorde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bediensteter Rauscher, M						

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichu, gen, die zur selben Patentfamilie gehören

Inte onales Aktenzeichen PCT/EP 99/08780

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
US 3681136	Α	01-08-1972	KEIN	E		
EP 0499639	Α	26-08-1992	JP WO	2271911 A 9204496 A	06-11-1990 19-03-1992	
US 5017518	A	21-05-1991	JP JP DE GB	1072978 A 2572606 B 3831260 A 2209746 A,B	17-03-1989 16-01-1997 23-03-1989 24-05-1989	

Translation

PATENT COOPERATION TREATY

74S PCT

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(PCT Article 36 and Rule 70)

Applicant's or agent's file reference 19043P WO	FOR FURTHER ACTION	FOR FURTHER ACTION SeeNotificationofTransmittalofInternational Preliminary Examination Report (Form PCT/IPEA/416)				
International application No.	International filing date (day/n	rnational filing date (day/month/year) Priority date (day/month/y				
PCT/EP99/08780	15 November 1999 (1	5.11.99)	16 November 1998 (16.11.98)			
International Patent Classification (IPC) or national classification and IPC C04B 38/04, G01N 27/407						
Applicant MAX-PLANCK-GESELL	SCHAFT ZUR FÖRDERI	UNG DER	WISSENSCHAFTEN E.V.			
This international preliminary exam- and is transmitted to the applicant ac		by this Intern	ational Preliminary Examining Authority			
2. This REPORT consists of a total of	4 sheets, including	ng this cover sl	heet.			
amended and are the basis for 70.16 and Section 607 of the		ning rectifica	on, claims and/or drawings which have been tions made before this Authority (see Rule 1700 MAIL ROOM ROOM			
This report contains indications relations	ting to the following items:		3 X E			
I Basis of the report			IL R00			
II Priority			.			
III Non-establishment o	of opinion with regard to novelty	, inventive ste	p and industrial applicability			
IV Lack of unity of inve	ention					
V Reasoned statement citations and explana	under Article 35(2) with regard ations supporting such statemen	to novelty, inv	ventive step or industrial applicability;			
VI Certain documents of	cited					
VII Certain defects in th	e international application					
لــــا	s on the international application	1				
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	**					
Date of submission of the demand	Date of	f completion o	f this report			
06 April 2000 (06.04	.00)	08 N	March 2001 (08.03.2001)			
Name and mailing address of the IPEA/EP	Author	ized officer	···			
Facsimile No.	Teleph	one No.				

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.

PCT/EP99/08780

I. Basis	of the re	port	
1. With	regard to	the elements of the international application:*	
	the inte	mational application as originally filed	
\square	the desc	ription:	
	pages	1-8	, as originally filed
	pages		, filed with the demand
	pages	, filed with the letter of	
\square	the clair	ns:	
	pages		, as originally filed
	pages	, as amended (togethe	r with any statement under Article 19
	pages		, filed with the demand
ł	pages	1-9 , filed with the letter of	20 February 2001 (20.02.2001)
	the dray	vince:	
		1/0.0/0	, as originally filed
	pages pages	1/2,2/2	filed with the demand
ŀ	pages	, filed with the letter of	,
▎╚	-	nce listing part of the description:	
	pages		
	pages	, filed with the letter of	, filed with the demand
	pages	, filed with the letter of	
the i	nternation	to the language, all the elements marked above were available or furnished to the language and the elements of the language available or furnished to this Authority in the following language	is Authority in the language in which which is:
	the lang	guage of a translation furnished for the purposes of international search (under R	ule 23.1(b)).
	the lang	guage of publication of the international application (under Rule 48.3(b)).	
	the lan or 55.3	guage of the translation furnished for the purposes of international preliminary).	examination (under Rule 55.2 and/
3. With preli	n regard minary ex	to any nucleotide and/or amino acid sequence disclosed in the interna camination was carried out on the basis of the sequence listing:	tional application, the international
	contain	ed in the international application in written form.	
	filed to	gether with the international application in computer readable form.	
	furnish	ed subsequently to this Authority in written form.	
	furnish	ed subsequently to this Authority in computer readable form.	
		atement that the subsequently furnished written sequence listing does not tional application as filed has been furnished.	t go beyond the disclosure in the
		stement that the information recorded in computer readable form is identical mished.	to the written sequence listing has
4.	The am	endments have resulted in the cancellation of:	
		the description, pages	
		the claims, Nos	
		the drawings, sheets/fig	
5.		ort has been established as if (some of) the amendments had not been made, so the disclosure as filed, as indicated in the Supplemental Box (Rule 70.2(c)).**	ince they have been considered to go
in th		heets which have been furnished to the receiving Office in response to an invito as "originally filed" and are not annexed to this report since they do no	
** Any i	replaceme	ent sheet containing such amendments must be referred to under item 1 and anne	exed to this report.

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

emational application No.
PCT/EP 99/08780

٧.	Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability;
	citations and explanations supporting such statement

_		B		
1.	Statement			
	Novelty (N)	Claims	1-9	YES
		Claims		NO
	Inventive step (IS)	Claims	1-9	YES
		Claims		NO NO
	Industrial applicability (IA)	Claims	1-9	YES
		Claims		NO

2. Citations and explanations

The following document has been taken into consideration:

D1: US-A-3 681 136 (LEONARD JOHN E. ET AL.) 1 August 1972 (1972-08-01).

D1 discloses a process for producing coatings on metal substrates in which a eutectic mixture consisting of AgCl and KCl is melted onto the substrate as a coating and the KCl constituents subsequently leached whilst forming a porous structure.

This process can be used, for example, to produce electrodes; see in particular column 3, lines 19-74; column 5, lines 69ff.; column 7, line 25 to column 8, line 9.

2. D1 does not suggest that the porous coating material as a constituent of an electrochemical cell could take over the function of a solid electrolyte and be used both in separation technology and in catalysis. The subject matter of independent Claims 1, 4 and 9 is therefore novel.

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.
PCT/EP 99/08780

V.	Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability;
	citations and explanations supporting such statement

Statement			
Novelty (N)	Claims	1-9	YES
	Claims		NO
Inventive step (IS)	Claims	1-9	YES
	Claims		NO
Industrial applicability (IA)	Claims	1-9	YES
	Claims		NO

2. Citations and explanations

The following document has been taken into consideration:

D1: US-A-3 681 136 (LEONARD JOHN E. ET AL.) 1 August 1972 (1972-08-01).

D1 discloses a process for producing coatings on metal substrates in which a eutectic mixture consisting of AgCl and KCl is melted onto the substrate as a coating and the KCl constituents subsequently leached whilst forming a porous structure.

This process can be used, for example, to produce electrodes; see in particular column 3, lines 19-74; column 5, lines 69ff.; column 7, line 25 to column 8, line 9.

2. D1 does not suggest that the porous coating material as a constituent of an electrochemical cell could take over the function of a solid electrolyte and can be used in separation technology or in catalysis.

The subject matter of independent Claims 1, 4 and 9 is therefore novel.

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

3. In view of the fact that the relevant prior art does not indicate the technical problem addressed by the invention, not to mention suggest a solution to the problem, the present subject matter also satisfies the criterion of inventive step.



VIII. Certain observations on the international appl
--

The following observations on the clarity of the claims, description, and drawings or on the question whether the claims are fully supported by the description, are made:

The relevant prior art should be acknowledged in the description.

The description should be brought into line with the amended claims.

THIS PAGE BLANK (COPTER)

PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 7:

C04B 38/04, G01N 27/407

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: A1

WO 00/29354

Veröffentlichungsdatum:

25. Mai 2000 (25.05.00)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP99/08780

(22) Internationales Anmeldedatum:

15. November 1999

(15.11.99)

(30) Prioritätsdaten:

198 52 783.7 V

16. November 1998 (16.11.98)

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): MAX-PLANCK-GESELLSCHAFT ZUR FÖRDERUNG DER WISSENSCHAFTEN E.V. [DE/DE]; Hofgartenstrasse 8, D-80539 München (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): CHANDRA, Amita [IN/IN]; Panjab University, Dept. of Physics, Chandigarh 160 014 (IN). MAIER, Joachim [DE/DE]; Im Kazenloch 102, D-75446 Wiernsheim (DE). SPANGENBERG, Annett [DE/DE]; Fuggerstrasse 2, D-70563 Stuttgart (DE).
- (74) Anwälte: WEICKMANN, H. usw.; Kopernikusstrasse 9, D-81679 München (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

(43) Internationales

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: CRYSTALLINE POROUS SOLIDS, PRODUCTION AND USE THEREOF

(54) Bezeichnung: KRISTALLINE PORÖSE FESTKÖRPER, DEREN HERSTELLUNG UND VERWENDUNG

(57) Abstract

The invention relates to a crystalline, porous solid and to a method for the production thereof. Said porous solids are, for example, suitable for use in sensors and as containers for liquid electrolytes.

(57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft einen porösen kristallinen Festkörper sowie ein Verfahren zu dessen Herstellung. Solche poröse Festkörper sind beispielsweise geeignet zur Verwendung in Sensoren und als Container für Flüssigelektrolyte.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Słowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Słowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

5

10

15

20

25

30

KRISTALLINE PORÖSE FESTKÖRPER, DEREN HERSTELLUNG UND VERWENDUNG

Beschreibung

Die Erfindung betrifft kristalline poröse Festkörper, ein Verfahren zu deren Herstellung sowie deren Verwendung.

Porösen Festkörpern ist in den vergangenen Jahren ein steigendes Interesse entgegengebracht worden. Sie vereinen die Eigenschaften eines massiven Festkörpers, wie mechanische Festigkeit, mit bestimmten anwendungsspezifischen Vorzügen, wie beispielsweise einem geringeren Gewicht, einer hohen Oberfläche, gegebenenfalls einer Durchlässigkeit für kleinere Moleküle bzw. Ausschluß größerer Moleküle etc. Wichtige Anwendungsgebiete für die porösen Materialien sind daher die Separationstechnik oder auch Katalyse.

Bisher bekannte poröse Festkörper bestehen aus keramischen Materialien mit geringer Leitfähigkeit und werden durch Precursormethoden oder Zersetzungsmethoden hergestellt. Sie sind daher als Leitermaterialien, z.B. in der Sensortechnik, nicht oder nur bedingt geeignet.

Ein solches Verfahren zur Herstellung von porösen Festkörpern mit geringer Leitfähigkeit wird beispielsweise in DE 41 02 430 A1 beschrieben. Gemäß DE 41 02 430 A1 wird ein feinporiger Festkörper mit einem hohen Porenvolumen hergestellt, indem eine grobdisperse sedimentationsfähige Mischung aus einer flüssigen Phase und festen Teilchen zur Sedimentation gebracht und das Sediment in Gegenwart der flüssigen Phase durch chemische Reaktion zwischen den Sedimentpartikeln zu einem porösen Körper verfestigt wird.

PCT/EP99/08780

- 2 -

DE 37 31 649 A1 beschreibt ein Verfahren zur Herstellung von offenporigen Sinterkörpern, wobei ein sinterfähiges Glaspulver und ein anorganisches lösliches Salz definierter Körnung, dessen Schmelzpunkt über der Schmelztemperatur des sinterfähigen Pulvers liegt, gesintert werden, und das indem Sinterkörper enthaltene lösliche Salz nach dem Abkühlen herausgelöst wird. Das gemäß DE 37 31 649 A1 verwendete Glaspulver zeichnet sich insbesondere durch eine hohe Sinterfähigkeit aus. Auch bei diesem Verfahren werden aus Glaskeramik bestehende offenporige Sinterkörper mit geringer Leitfähigkeit erhalten.

10

15

20

5

Es besteht somit ein Bedarf nach porösen Materialien mit einer Leitfähigkeit, die höher als die der bekannten porösen Keramiken ist.

Ein Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist somit ein Verfahren zur Herstellung eines porösen Festkörpers, gekennzeichnet durch die Schritte:

- (i) Herstellen eines fluiden Gemisches, umfassend eine erste Phase, welche eine oder mehrere anorganische ionische Komponenten enthält, und mindestens eine zweite Phase, wobei die erste Phase und die zweite Phase im festen Zustand im wesentlichen nicht mischbar sind,
- (ii) Abkühlen des fluiden Gemisches auf eine Temperatur unterhalb des Erstarrungspunkts, um ein festes Phasengemisch mit mindestens einer kristallinen ersten Phase und einer zweiten Phase zu bilden, und
- (iii) Entfernen der zweiten Phase.

25

30

Die Vorteile des hier beschriebenen Verfahrens bestehen in der Einfachheit der Herstellung von porösen leitfähigen Festkörpern, bei dem eine vorzugsweise eutektische Mischung von mindestens zwei festen Phasen, mindestens einer löslichen und einer unlöslichen Phase erzeugt wird. Die Morphologie der Phasen kann durch einfache Variation der Herstellungsbedingungen bzw. der Abschreckgeschwindigkeit beeinflußt werden. Durch das Entfernen der löslichen Phase wird ein offenes Porennetzwerk gebildet.

Auf diese Weise sind poröse leitfähige, insbesondere ionenleitende Elektrokeramiken, die aufgrund der Mikrostruktur des Eutektikums eine hohe mechanische Stabilität besitzen, zugänglich. Die Bedeutung des Verfahrens liegt unter anderem darin, daß - wie in den Beispielen gezeigt - die erhaltenen hochporösen Materialien eine hohe Kontaktfläche bieten und somit von Bedeutung für die Verwendung in der Sensorik, beispielsweise in der Gassensorik, sind. Ebenso können die erfindungsgemäßen Festkörper auch als Behältnisse für einen Flüssigelektrolyten dienen. Aufgrund von Grenzflächenwechselwirkungen kann der Festkörper auf einfache Weise mit Elektrolytflüssigkeit gefüllt und deren anschließendes Auslaufen (Phasenseparation) verhindert werden.

Der durch das Verfahren resultierende poröse Festkörper besitzt eine im wesentlichen offenporige Struktur und aufgrund seines kristallinen Aufbaus eine hohe Leitfähigkeit, insbesondere eine ionische Leitfähigkeit. Die mittlere Porengröße ist durch die Struktur der herausgelösten Phase bedingt und kann daher über einen weiten Bereich variieren. So können die Poren beispielsweise eine Größenordnung von etwa 20 nm bis 5 μ m in jeder Raumrichtung aufweisen. Auch anisotrope Porenstrukturen sind erhältlich, z.B. lamellare Porenstrukturen, die Porengrößen von 2 bis 3,5 μ m x 500 nm bis 1,5 μ m x 20 nm bis 200 nm aufweisen können. Das Ausmaß der Porosität (Anteil des Porenvolumens am Gesamtvolumen) hängt von den jeweiligen Anteilen der ersten und zweiten Phasen im Fluidgemisch ab und kann von etwa 10 bis 70%, vorzugsweise von 20 bis 50% reichen.

25

30

5

10

15

20

Das in Schritt (i) des erfindungsgemäßen Verfahrens hergestellte Fluidgemisch enthält mindestens zwei Phasen, die im Fluidzustand, aber nicht im festen Zustand mischbar sind. Unter einem "Fluidzustand" werden eine Schmelze, oder auch beispielsweise ein Plasma verstanden. Die erste Phase enthält eine oder mehrere anorganische ionische Komponenten, insbesondere ionische Verbindungen wie etwa Salze. Bevorzugte Beispiele

WO 00/29354 PCT/EP99/08780

- 4 -

solcher Verbindungen sind wasserunlösliche Salze, z.B. Silberhalogenide, insbesondere AgCl.

Die zweite Phase umfaßt eine Substanz, die mit der ersten Phase im festen Zustand nicht mischbar ist und vorzugsweise im fluiden Zustand im wesentlichen mischbar ist. Vorzugsweise wird als zweite Phase eine wasserlösliche Salzverbindung verwendet, die mit der ersten Phase eine eutektische Mischung ausbilden kann. Wenn die erste Phase ein Silberhalogenid, z.B. AgCl ist, kann als zweite Phase ein Erdalkali- oder Alkalimetallhalogenid, z.B. KCl, RbCl oder/und CsCl verwendet werden. Besonders bevorzugt ist eine eutektische Mischung mit etwa 70 Mol-% AgCl und 30 Mol-% KCl.

5

10

15

20

25

30

Gemäß Schritt (ii) wird das fluide Gemisch auf eine Temperatur unterhalb des Erstarrungspunkts abgekühlt. Dabei entsteht ein Festkörper, der ein Phasengemisch mit mindestens einer ersten kristallinen Phase und einer zweiten, selektiv entfernbaren Phase enthält. Gegebenenfalls können noch weitere Phasen vorhanden sein, wobei diese Phasen selektiv entfernbare lösliche Phasen oder/und im resultierenden porösen Festkörper verbleibende unlösliche Phasen sein können.

Durch die Abkühlgeschwindigkeit kann die Morphologie des resultierenden Festkörpers variiert werden. Gemäß einer Ausführungsform erfolgt das Abkühlen unter nicht-entmischenden Bedingungen (Abschrecken), wobei die Abkühlgeschwindigkeit ausreichend hoch ist, um ein Kristallwachstum und somit die Ausbildung größerer Kristalle zu verhindern. In diesem Fall liegt die Abkühlgeschwindigkeit vorzugsweise im Bereich von 10 bis 50°C/min und darüber. In anderen Fällen kann auch ein langsameres Abkühlen erfolgen, um Kristallwachstum in einem gewünschten Ausmaß zu ermöglichen. So entsteht durch langsame Abkühlung eines nichteutektischen fluiden Gemisches zunächst eine fluide eutektische Zusammensetzung mit darin dispergierten Partikeln der ersten oder zweiten Phase, die dann bei

Unterschreiten der eutektischen Temperatur erstarrt. Auf diese Weise kann ein poröser Festkörper hergestellt werden, der zwei oder mehrere hinsichtlich Größe oder/und Morphologie unterschiedliche Porenspezies aufweist.

Vorzugsweise weist das fluide Gemisch eine im wesentlichen eutektische Phasenzusammensetzung auf. Bei Abkühlen eines derartigen Gemisches können poröse Festkörper mit lamellarer Morphologie erhalten werden. Die Zusammensetzung des Gemisches liegt vorzugsweise im Bereich von ± 10 Mol%, insbesondere ± 2,5 Mol% eines eutektischen Gemisches.

10

15

20

25

30

Die Entfernung der zweiten Phase aus dem Festkörper kann beispielsweise durch Lösungsmittelextraktion erfolgen, wenn die erste Phase in einem gegebenen Lösungsmittel unlöslich ist und die zweite Phase darin löslich ist. Vorzugsweise wird eine in wässrigen Medien (Wasser, wässrige Säuren oder Basen) lösliche zweite Substanz verwendet. Gegebenenfalls können jedoch auch organische Lösungsmittel zur Extraktion eingesetzt werden.

Alternativ zu einer Lösungsmittelextraktion kann die zweite Phase auch durch andere Methoden (chemische Reaktionen oder/und Erwärmen) entfernt werden.

Weiterhin betrifft die Erfindung einen porösen ionenleitfähigen Festkörper, der durch das erfindungsgemäße Verfahren erhältlich ist.

Der poröse Festkörper kann unmittelbar zur weiteren Verwendung eingesetzt werden. Alternativ kann er jedoch auch zu kleineren Partikeln vermahlen und z.B. durch Pressen in eine andere Form überführt werden. Wenn der Festkörper aus einem ionenleitfähigen Material besteht, kann er in einer elektrochemischen Zelle als Elektrolyt, beispielsweise als Festelektrolyt oder als Träger für einen Flüssigelektrolyten eingesetzt werden. Die elektrochemische Zelle enthält üblicherweise mindestens zwei Elektroden (z.B. Meß- und Referenzelektrode) und den zwischen den Elektroden

5

20

25

30

angeordneten Elektrolyten. Die Zelle kann als Sensor, z.B. als amperometrischer oder konduktometrischer Sensor zur Bestimmung von physikalischen Parametern, z.B. Temperatur, oder chemischen Parametern, z.B. gasförmigen Substanzen wie etwa H₂O, CO₂ und NH₃ eingesetzt werden. Durch Verwendung der erfindungsgemäßen porösen Festkörper als Elektrolyte kann die Empfindlichkeit solcher Sensoren erheblich verbessert werden. Ein poröser AgCl-Festkörper ist insbesondere für die Bestimmung von NH₃ geeignet.

- Der poröse Festkörper ist auch für andere Anwendungen (Fluidträger, Separationstechniken, Katalyse) geeignet. Hierzu können die Poren des Festkörpers gegebenenfalls noch mit weiteren Substanzen, z.B. Metallen, Metalloxiden oder auch mit Biomolekülen, belegt werden.
- Die Erfindung wird durch die nachstehenden Beispiele weiter erläutert, in Verbindung mit den beigefügten Figuren, worin:
 - Figur 1a eine rasterelektronenmikroskopische Aufnahme der lamellaren Struktur ist, welche durch Abkühlen eines fluiden Gemisches einer eutektischen Zusammensetzung von AgCl und KCl (30 Mol% KCl, 70 Mol% AgCl) erhalten wurde,
 - Figur 1b eine rasterelektronenmikroskopische Aufnahme des nach Herauslösen der KCI-Phase erhaltenen porösen AgCI-Festkörpers ist,
 - Figur 2a ein Diagramm ist, das die reversible Änderung der Leitfähigkeit in einem porösen AgCl-Festkörper bei Wechsel von einer Arzu einer NH₃-Atmosphäre und zurück zeigt, und
 - Figur 2b die Änderung der Leitfähigkeit in einem porösen AgCl-Festkörper in Abwesenheit und Anwesenheit eines Flüssigelektrolyten

(0,5 M bzw. 1 M $AgNO_3$) in Abhängigkeit von der Temperatur zeigt.

Beispiele

5

10

30

1. Herstellung eines porösen AgCl-Festkörpers

AgCI (70 MoI%) und KCI (30 MoI%) werden in einem vorgeheizten Ofen auf 350 °C erhitzt. Die homogene Schmelze wird durch Herausnehmen aus dem Ofen auf Raumtemperatur abgekühlt. Anschließend wird das KCI durch Eintauchen in destilliertes Wasser herausgelöst und der resultierende Festkörper 24 h an Luft getrocknet. Es wird ein poröser, mechanisch stabiler Festkörper erhalten. Die Porosität entspricht dem KCI-Gehalt.

Die Struktur des Festkörpers vor und nach der KCI-Extraktion ist in den Figuren 1a und 1b gezeigt.

2. Bestimmung von NH₃

- Der poröse AgCI-Festkörper gemäß Beispiel 1 wird zu einem Pulver vermahlen, das anschließend durch uniaxiales Pressen mit einem Druck von etwa 30 kN/cm² zu Pellets mit einem Durchmesser von etwa 1 cm gepreßt wird.
- Ein Pellet wird zwischen zwei Elektroden angeordnet, um einen NH₃-Sensor herzustellen. Für die Elektroden wird Silberpaste verwendet.

Figur 2a zeigt die Änderung der Leitfähigkeit der porösen AgCI-Probe in Gegenwart von NH₃ bzw. Inertgas (Argon). Es wird eine reproduzierbare und reversible rasch auftretende Leitfähigkeitsänderung proportional zur NH₃-Konzentration gemessen.

5

10

3. Flüssigelektrolyt-Träger

Ein gemäß Beispiel 1 hergestellter poröser AgCl-Festkörper wird mit Flüssigelektrolyt (AgNO₃) gefüllt. Aufgrund der Kapillarkräfte wird der Flüssigelektrolyt leicht von dem porösen Festkörper aufgenommen und darin gehalten. Figur 2b zeigt die Änderung der Leitfähigkeit eines porösen AgCl-Festkörpers in Gegenwart und Abwesenheit von AgNO₃ (0,5 M und 1 M) in Abhängigkeit von der Temperatur. Wie aus dem Diagramm hervorgeht, ist der poröse AgCl-Festkörper als Träger für Flüssigelektrolyten hervorragend geeignet.

5

10

15

20

25

30

Ansprüche

- Verfahren zur Herstellung eines porösen Festkörpers, gekennzeichnet durch die Schritte:
 - (i) Herstellen eines fluiden Gemisches, umfassend eine erste Phase, welche eine oder mehrere anorganische ionische Komponenten enthält, und mindestens eine zweite Phase, wobei die erste Phase und die zweite Phase im festen Zustand im wesentlichen nicht mischbar sind,
 - (ii) Abkühlen des fluiden Gemisches auf eine Temperatur unterhalb des Erstarrungspunkts, um ein festes Phasengemisch mit mindestens einer ersten kristallinen Phase und einer zweiten Phase zu bilden, und
 - (iii) Entfernen der zweiten Phase.
- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man das Abkühlen unter nicht-entmischenden Bedingungen durchführt.
- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das fluide Gemisch eine im wesentlichen eutektische Zusammensetzung aufweist.
- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man in Schritt (iii) die zweite Phase mittels Lösungsmittelextraktion entfernt.

- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die zweite Phase eine in wässrigen Medien lösliche Substanz ist.
- Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die erste Phase ein wasserunlösliches Salz ist.
- Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die zweite Phase ein wasserlösliches Salz ist, das mit der ersten
 Phase eine eutektische Mischung bilden kann.
- 8. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die erste Phase AgCl umfaßt und die zweite Phase ein Alkalimetallhalogenid umfaßt.
- Verfahren nach Anspruch 8,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß das Gemisch aus 70 Mol-% AgCl und 30 Mol-% KCl gebildet wird.
- 10. Poröser ionenleitfähiger Festkörper, erhältlich durch ein Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9.
 - Elektrochemische Zelle, die als Elektrolyten einen porösen Festkörper nach Anspruch 10 enthält.
- 12. Elektrochemische Zelle nach Anspruch 11,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die Poren des Festkörpers mit einem Fluid gefüllt sind.

- 13. Elektrochemische Zelle nach Anspruch 12,dadurch gekennzeichnet,daß das Fluid ein Flüssigelektrolyt ist.
- 5 14. Verwendung eines Festkörpers oder einer elektrochemischen Zelle nach einem der Ansprüche 11 bis 13 als Sensor.
 - 15. Verwendung nach Anspruch 14 zur Bestimmung von Gasen.
- 16. Verwendung eines Festkörpers nach Anspruch 10 in der Separationstechnik oder in der Katalyse.

THIS PAGE BLANK (USPTO)

Abbildung 1a

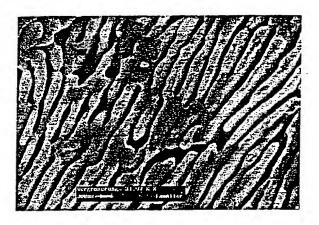
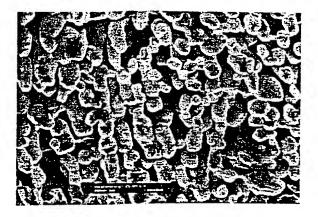


Abbildung 1b



THIS PAGE BLANK (USPTO)

Abbildung 2a

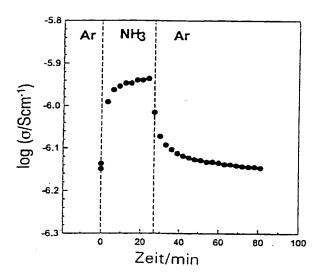
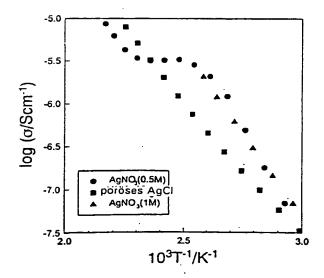


Abbildung 2b



THIS PAGE BLANK (USPTO)